

15



Europäisches Patentamt

(10) European Patent Office

Office européen des brevets

(11) Numéro de publication:

O 005 100

B1

(12)

FASCICULE DE BREVET EUROPEEN

(15) Date de publication du fascicule de brevet: 22.07.81

(51) Int. Cl.³: C 07 D 301/12,
C 07 J 71/00

(21) Numéro de dépôt: 79400223.8

(22) Date de dépôt: 05.04.79

(54) Nouveau réactif d'époxydation et son application à l'époxydation de composés organiques acycliques, cycliques ou polycycliques comportant au moins une insaturation éthylénique.

(30) Priorité: 19.04.78 FR 7811517

(13) Titulaire: ROUSSEL-UCLAF
102, route de Noisy Boîte postale no.9
F-93230-Romainville (FR)(43) Date de publication de la demande:
31.10.79 Bulletin 79/22(12) Inventeur: Costerousse, Germain
10 rue des réservoirs
F-94410 Saint-Maurice (FR)
Inventeur: Teutsch, Jean-Georges
Résidence Lavoisier bat. 3 3, rue Lavoisier
F-93500 Pantin (FR)(45) Mention de la délivrance du brevet:
22.07.81 Bulletin 81/29(74) Mandataire: Tonnellier, Marie-José et al.
102, route de Noisy Boîte postale no 9
F-93230 Romainville (FR)(54) Etats Contractants Désignés:
BE CH DE FR GB IT NL SE(58) Documents cités:
FR - A - 2 149 428
FR - A - 2 201 287

EP O 005 100 B1

Il est rappelé que: Dans un délai de neuf mois à compter de la date de publication de la mention de la délivrance du brevet européen toute personne peut faire opposition au brevet européen délivré, auprès de l'Office européen des brevets. L'opposition doit être formée par écrit et motivée. Elle n'est réputée formée qu'après paiement de la taxe d'opposition. (Art. 99(1) Convention sur le brevet européen).

Courier Press, Leamington Spa, England.

Nouveau réactif d'époxydation et son application à l'époxydation de composés organiques acycliques, cycliques ou polycycliques comportant au moins une insaturation éthylénique.

La présente invention concerne un nouveau réactif d'époxydation et son application à l'époxydation de composés organiques acycliques, cycliques ou polycycliques comportant au moins une insaturation éthylénique.

L'invention a pour objet, à titre de réactif d'époxydation, l'eau oxygénée utilisée en présence d'hexachloroacétone.

On connaît déjà de nombreux réactifs d'époxydation, notamment l'eau oxygénée concentrée en solution alcaline et les peracides comme les acides peracétique, perphthalique et métachloroperbenzoïque. Par rapport à ces réactifs, l'eau oxygénée, utilisée en présence d'hexachloroacétone, présente l'avantage considérable de permettre des réactions plus spécifiques et de pouvoir être utilisée en milieu neutre.

On connaît également l'hydroperoxyde d'hexafluoroacétone et l'eau oxygénée en présence d'hexafluoroacétone en tant que réactif d'époxydation (voir brevets français 2 201 187 et 2 149 428).

Il s'agit là de réactifs de laboratoire tout à fait excellents, et l'hydroperoxyde d'hexafluoroacétone notamment permet d'obtenir des réactions très spécifiques.

Malheureusement, ces réactifs sont extrêmement coûteux. L'hexafluoroacétone est, en effet, un produit très cher qui a d'ailleurs pratiquement disparu du marché mondial en tant que tel, et est maintenant vendu principalement sous forme de sesquihydrate. L'hydroperoxyde d'hexafluoroacétone, préparée à partir de perhydrol et d'hexafluoroacétone est également, a fortiori, un produit coûteux. Pour ces raisons, ni l'eau oxygénée en présence d'hexafluoroacétone, ni l'hydroperoxyde d'hexafluoroacétone ne sont des réactifs valables sur le plan industriel, d'autant que, par exemple, il faut utiliser de 1 à 2 moles d'hydroperoxyde d'hexafluoroacétone par mole de composé à époxyder pour obtenir de bons rendements.

Le nouveau réactif d'époxydation, objet de la présente invention est lui très intéressant sur le plan industriel, c'est en effet un réactif bon marché, qui permet d'obtenir des réactions très sélectives avec d'excellents rendements.

Il s'agit donc d'abord d'un réactif bon marché: il n'est pas nécessaire, en effet, d'utiliser de grandes quantités d'hexachloroacétone, des quantités catalytiques suffisent.

Par quantité catalytique d'hexachloroacétone, on entend des quantités molaires d'hexachloroacétone, inférieures au quart des quantités molaires des composés à époxyder.

On peut en effet obtenir de très bons rendements d'époxydation en utilisant de faibles quantités d'hexachloroacétone, par exemple, en utilisant des quantités molaires d'hexachloroacétone inférieures au quart des quantités

molaires des composés à époxyder.

La partie expérimentale exposée ci-dessous montre clairement que l'on obtient d'excellents rendements d'époxydation de stéroïdes, en utilisant des quantités molaires d'hexachloroacétone égales au cinquième ou au dizième des quantités molaires des stéroïdes à époxyder.

Le réactif de l'invention est de plus tout à fait inattendu tant dans sa nature que dans les quantités à employer.

En effet dans le brevet français 2 149 428 il est indiqué que l'hexachloroacétone a été trouvée inefficace en tant que catalyseur d'époxydation à l'eau oxygénée et que les composés utilisables possèdent au moins un atome de fluor. L'art antérieur détournait donc l'homme de métier du choix de l'hexachloroacétone en tant que catalyseur d'époxydation à l'eau oxygénée.

Dans le brevet français 2 201 187 est décrite l'application de l'hydroperoxyde d'hexafluoroacétone à l'époxydation des composés organiques insaturés.

L'hydroperoxyde d'hexafluoroacétone est préparé au préalable en faisant barboter l'hexafluoroacétone dans une solution d'eau oxygénée concentrée.

Pour obtenir l'hydroperoxyde d'hexafluoroacétone, il faut faire réagir des quantités équimoléculaires d'hexafluoroacétone et d'eau oxygénée. Le brevet français cité enseigne également que, dans un mode de réalisation préféré du procédé de l'invention, on utilise de 1 à 2 moles d'hydroperoxyde d'hexafluoroacétone par mole de composés à époxyder.

On pouvait donc s'attendre, à ce qu'il faille utiliser des quantités équimoléculaires d'eau oxygénée, d'hexachloroacétone et de composés à époxyder pour obtenir des rendements d'époxydation convenables. Il n'en est rien et la partie expérimentale exposée ci-après montre très clairement que l'on obtient d'excellents rendements d'époxydation en utilisant des quantités catalytiques d'hexafluoroacétone.

Le réactif de l'invention, à savoir l'eau oxygénée en présence d'hexachloroacétone, n'est donc pas évident, d'autant que des quantités catalytiques d'hexachloroacétone sont suffisantes.

L'invention a plus particulièrement pour objet, à titre de réactif d'époxydation, l'eau oxygénée utilisée en présence d'une quantité catalytique d'hexachloroacétone.

Le réactif de l'invention présente également l'avantage de permettre des réactions très sélectives avec d'excellents rendements: il permet notamment d'époxyder sélectivement et avec de très bons rendements une seule double liaison dans le cas de composés en comportant plusieurs. C'est ainsi, par exemple, que si l'on époxide des 5(10) 9(11) estradiènes, on obtient uniquement des 5(10) époxy avec un

rendement presque quantitatif, alors qu'au moyen de réactifs d'époxydation usuels comme l'acide m-chloroperbenzoïque, on obtient des mélanges de dérivés 5(10) et 9(11) époxy (voir L. NEDÉLEC Bull. Soc. Chim. 70, n°7, 2548).

L'invention a également pour objet une application du réactif de l'invention, caractérisée en ce qui l'on soumet un composé organique acyclique, cyclique ou polycyclique, portant au moins une insaturation éthylénique, à l'action dudit réactif d'époxydation et obtient ainsi un composé époxydé.

Le réactif de l'invention permet d'époxyder tout composé comportant une double liaison. Comme composé linéaire, on peut citer l'éthylène et les composés éthyléniques en général. Comme composés monocycliques, on peut citer notamment tous les cycles à cinq, six ou sept chaînons, par exemple, le cyclohexène ou encore les dérivés terpéniques. Comme composés polycycliques, on peut citer de préférence les composés stéroïdes et l'invention a particulièrement pour objet l'application du réactif de l'invention à l'époxydation des stéroïdes.

L'invention a notamment pour objet l'application caractérisée en ce que l'on fait réagir le réactif de l'invention sur un stéroïde portant un groupement cétal en position 3, et une insaturation éthylénique en 5(6) et obtient le stéroïde correspondant portant un groupement cétal en position 3 et un groupement époxy en position 5(6) sous forme d'un mélange d'isomères 5 α , 6 α et 5 β , 6 β -époxy que l'on sépare, si désiré, en chacun des isomères.

L'invention a également pour objet l'application, caractérisée en ce que l'on fait réagir le réactif de l'invention sur un stéroïde portant un groupement cétal en position 3, et deux insaturations éthyléniques en 5(10) et 9(11) et obtient ainsi un stéroïde portant un groupement cétal en position 3, une insaturation éthylénique en 9(11) et un groupement époxy en 5(10) sous forme d'un mélange d'isomères 5 α (10 α) et 5 β (10 β)-époxy que l'on sépare, si désiré, en chacun des isomères, ou encore l'application caractérisée en ce que l'on fait réagir le réactif de l'invention sur un stéroïde portant un groupement alcoyloxy en position 3, et deux insaturations éthyléniques en 5(10) et 9(11) et obtient ainsi un stéroïde portant un groupement alcoyloxy en position 3, une insaturation éthylénique en 9(11) et un groupement époxy en 5(10) sous forme d'un mélange d'isomères 5 α (10 α)-époxy et 5 β (10 β)-époxy que l'on sépare, si désiré, en chacun des isomères.

Dans un mode de réalisation préférée des applications du réactif de l'invention, on utilise l'hexachloroacétone en quantité catalytique, on opère à une température comprise entre -10°C et 30°C — et de préférence entre -5°C et +5°C, au sein d'un solvant chloré comme, par exemple, le chlorure de méthylène ou la chloroforme, et éventuellement en présence

d'une base tertiaire comme la pyridine.

Les isomères obtenus lors de la mise en œuvre du procédé, peuvent être séparés selon les méthodes usuelles de cristallisation et de chromatographie.

L'invention a naturellement tout spécialement pour objet les applications du réactif de l'invention, décrites dans les exemples suivants qui illustrent l'invention sans toutefois la limiter.

Exemple 1

17,20,20,21-bis [méthylène (bis oxy)] 5 α ,6 α -époxy 3,3-(éthylène bis oxy) 16 α -méthyl pregnan 11-one.

On introduit sous atmosphère d'azote 1,5 g de 17,20,20,21-bis [méthylène (bis oxy)] 3,3-(éthylène bis oxy) 16 α -méthyl pregn 5-én 11-one dans 9 cm³ de chlorure de méthylène. On refroidit la solution obtenue à 0°C et ajoute 0,06 cm³ d'hexachloroacétone, puis 0,15 cm³ d'eau oxygénée à 85%. On agite à 20°C sous atmosphère d'azote, pendant 72 heures, ajoute à nouveau 0,06 cm³ d'hexachloroacétone et maintient à nouveau sous agitation pendant 24 heures. On verse le mélange réactionnel dans une solution renfermant 30 cm³ d'une solution de thiosulfate de sodium 0,5 M et 20 g de glace. On extrait au chlorure de méthylène, lave à l'eau, sèche sur sulfate de sodium et obtient 1,7 g d'un produit que l'on empâte à l'éther isopropylique et que l'on sèche. On obtient ainsi 1,24 g du produit recherché fondant à 248°C.

Spectre RMN (CDCl₃)

H₆ à 169—172,5 Hz

Exemple 2

3,3-20,20-bis(éthylène bis oxy) 5 α , 10 α -époxy 16 α -méthyl 19-nor prena 9(11)-ène

On introduit 2 g de 3,3-20,20-bis(éthylène bis oxy) 16 α -méthyl 19-nor prena 5(10) 9(11)-diène dans 9 cm³ de chlorure de méthylène renfermant une trace de pyridine.

On refroidit à 0°C la solution, ajoute 0,075 cm³ d'hexachloroacétone puis, sous agitation, 0,82 cm³ d'eau oxygénée à 30%. Après 24 heures à 0°C, on verse dans une solution glacée de thiosulfate de sodium renfermant une trace de pyridine, extrait au chlorure de méthylène lave la phase organique à l'aide d'une solution de thiosulfate de sodium, sèche et concentre à sec.

On obtient 2,1 g de produit attendu.

Spectre RMN (CDCl₃)

1,04 à 1,12 ppm (16 α -méthyl), 1,32 ppm ($-\text{CH}_3$ en 21), 3,9 ppm (cétals), 5,77 et 5,94 ppm (H en 11).

Exemple 3

3,3-diméthoxy 5 α , 10 α -époxy estr-9(11)-ène 17-one

On introduit 210 g de 3,3-diméthoxy estr-5(10), 9(11)-diène 17-one dans 1050 cm³ de chlorure de méthylène renfermant 1 cm³ de pyridine.